RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

(A n'utiliser que pour les commandes de reproduction).

2 236 901

PARIS

À1

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

® N° **73 2441**6

- 64 Colorants azoïques cationiques.
- 61) Classification internationale (Int. Cl.²). C 09 B 29/00, 29/06; D 01 F 1/06; D 06 P 3/00, 3/70
- 3 3 3 9 Priorité revendiquée : Demande de brevet déposée en République Fédérale d'Allemagne le 3 juillet 1972, n.. P 22 32 542.4 au nom de Farbenfabriken Bayer Aktiengesellsbhaft.

 - ① Déposant : Société dite : BAYER AKTIENGESELLSCHAFT, résidant en République Fédérale d'Allemagne.
 - (72) Invention de :
 - 73 Titulaire : Idem 71
 - Mandataire : Simonnot, Rinuy, Santarelli.

La présente invention concerne des colorants azoïques cationiques qui ne comporte pas de groupe acide sulfonique et qui répondent à la formule générale (1) :

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R-CO-N \\ R_2 \\ R_3 \end{bmatrix}$$
 (+)
$$An^{(-)}$$

où R est un atome d'hydrogène ou un radical méthyle substitué, un radical alkyle contenant au moins 2 atomes de carbone, un radical alcoxy, cycloalkyle, aryle, aralkyle ou hétérocyclique; R_I est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ou aralkyle, ou bien R et R_I sont liés pour former un hétérocycle; R₂ est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ou alcoxy ou un atome d'halogène; R₃ est un radical alkyle, alcényle, alcynyle ou aralkyle; R est le radical d'un copulant; et An est un anion, et les radicaux cycliques et acycliques peuvent comporter des substituants non ionogènes et/ou des groupes carboxyles.

10

20

L'invention concerne en outre la production des colorants de formule (I) et leur application à la teinture et à l'impression de matières naturelles et synthétiques.

Des substituants non ionogènes, dans le sens de la présente invention, sont les substituants usuels dans la chimie des colorants et qui ne se dissocient pas, comme par exemple les radicaux cyano, hydroxyles, halogéno, nitro, alkyles, amino éventuellement substitué, phényle; alcoxy, acyloxy, alcoxycarbonyles, alcoxycarbonyloxy, dans lesquels les groupes alkyles et alcoxy comportent de préférence i à 4 atomes de carbone et où le terme "acyle" représente en particulier un radical alkylcarbonyle dont le groupe alkyle comporte l à 4 atomes de carbone.

Des colorants préférés répondent à la formule générale (II) :

où R, R_1 , R_2 , R_3 et An ont le sens indiqué à propos de la formule (I) , et K_1 est un radical répondant à l'une des formules

où R₄ est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle, alcoxy ou halogéno; R₅ est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle, alcoxy, acylamino ou halogéno; R₆ est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ou aralkyle; R₇ est un radical alkyle, aralkyle ou aryle; R₈ est un radical alkyle ou aryle; R₉ est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ou aralkyle; R₁₀ est un radical alkyle, cyano, halogéno ou nitro; n vaut zéro, un ou deux; et les substituants R à R₁₀, dans la mesure où ils contiennent des radicaux alkyles ou aryles, peuvent contenir d'autres substituants non ionogènes.

Parmi les colorants de formule (I), il y a lieu de citer en particulier ceux dans la formule desquels R est un atome d'hydrogène, un radical méthyle substitué, un radical alkyle ayant au moins deux atomes de carbone, un radical alcoxy, cycloalkyle, aralkyle ou hétérocyclique.

Des radicaux R convenables sont par exemple un atome d'hydrogène ou un radical éthyle, isopropyle, propyle, butyle, sec.-butyle, tertio-butyle, iso-butyle, pentyle, hexyle, octyle, phénoxy-méthyle, benzyle, 2-phényl-éthyle,

cyclopentyle, cyclohexyle, phényle, 4-chloro-phényle, 3-chloro-phényle, 4-nitro-phényle-3-nitro-phényle, 3-méth-oxyphényle, 4-méthoxy-phényle, 2,4-diméthoxy-phényle, 1-naphtyle, 2-naphtyle, 2,4-dichloro-phényle, 4-diméthyl-aminophényle,2-tolyle, 3-tolyle, 4-tolyle, 2-phényléthyle-ne, 2-thiényle, 2-furyle, 2-tétrahydrofuryle, ainsi que méthoxy, éthoxy et propoxy.

En outre, si R complète avec R₁ un substituant cyclique, R et R₁ peuvent avec le radical carboxamido former un/amido ou imido cyclique, par exemple un radical phtalimido, naphtalimido, maléinimido, siccinimido ou butyrolactame.

Des radicaux R₁ préférés sont par exemple un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, méthoxy, éthoxy, chloro ou bromo.

Des radicaux R₂ préférés sont par exemple un atome d'hydrogène ou un radical méthyle; méthoxy, éthoxy, chloro ou bromo.

Des radicaux R₃ préférés sont par exemple un radical méthyle, éthyle, propyle, butyle, 2-cyanéthyle, 2-carbamoyl-éthyle, 2-méthoxy-carbonyl-éthyle, 2-carboxy-éthyle, 2-hydroxyéthyle, allyle, méthallyle, propargyle ou benzyle.

Des radicaux alkyles R_4 et R_5 préférés sont ceux ayant l à 4 atomes de carbone comme CH_3 -, C_2H_5 -, C_3H_7 -, iso- C_3H_7 -, C_4H_9 -, iso- C_4H_9 , tert.- C_4H_9 -.

Des groupes R_6 et R_7 préférés sont ceux ayant 1 à 4 atomes de carbone, comme CH_3 -, C_2H_5 -, C_3H_7 -, 1so- C_3H_7 -, C_4H_9 -, 1so- C_4H_9 -, 1sec.- C_4H_9 -, C_2H_4 CN, C_2H_4 CN-CO-O-allyle, C_2H_4 CN-CO-O-allyle, C_2H_4 CN-CO-O-allyle, C_2H_4 CN-CO-NH-alkyle où "alkyle' représente de préférence un radical allyle ayant 1 à 4 atomes de carbone et "acyle" représente de préférence un radical alkyl-carbonyle dont le groupe alkyle comporte 1 à 4 atomes de carbone ou un radical phénylcarbonyle éventuellement substitué.

Des groupes alkyles R_8 et R_{10} qui conviennent sont des radicaux alkyles, de préférence non substitués, ayant 1 à 4 atomes de carbone comme par exemple CH_3 -, C_2H_5 -, C_3H_7

15

_=

 $150-C_3H_7-$, C_4H_9- , $150-C_4H_9$.

5 ·

10

20

25

30

35

Des radicaux alkyles R_9 convenables sont de préférence ceux ayant 1 à 4 atomes de carbone qui peuvent être encore substitués par exemple par -CN , -CO-NH₂ , ou -COOH , par exemple CH_3 , C_2H_5 , C_3H_7 , C_4H_9 , $-C_2H_4$ -CN , $-C_2H_4$ -COOH .

Des groupes alcoxy R₄ et R₅/sont ceux ayant 1 à 4 atomes de carbone comme par exemple-0-CH₃-0-C₂H₅ ,-0-C₃H₇,-0-C₄H₉ -0-CH₂-CH₂-OH , -0-CH₂-CH₂-O-CH₃.

Parmi les radicaux aryles R_7 et R_8 qui conviennent, il y a un radical phényle de préférence non substitué.

Des groupes acylamino R_5 qui conviennent sont par exemple les groupes -NH-CHO , -NH-CO-CH $_3$, -NH-CO-C $_2$ H $_5$, -NH-CO-C $_4$ H $_9$, -NH-CO-C $_2$ H $_4$ OH , -NH-SO $_2$ -CH $_3$, -NH-SO $_2$ -C $_6$ H $_5$, -NH-CO-CH $_2$ -O-C $_6$ H $_5$, -NH-CO-CH $_2$ -C $_6$ H $_6$ C1-(p) , -NH-CO-C $_6$ H $_5$, -NH-CO-C $_6$ H $_6$ C1.

Des atomes d'halogène R₄, R₅, R₁₀ qui conviennent sont de préférence le chlore ou le brome.

Comme/anioniques An, il est question des anions organiques et minéraux usuels dans le cas des colorants cationiques.

Des anions minéraux sont par exemple les ions fluorure, chlorure, bromure et iodure, perchlorate, hydroxyle; des radicaux d'acides contenant du soufre comme des radicaux hydrogéno-sulfate , sulfate , disulfate et aminosulfate ; des radicaux d'acides oxygénés de l'azote comme le radical nitrate ; des radicaux oxygénés du phosphore, comme les radicaux dihydrogéno-phosphate , hydrogéno-phosphate , phosphate et métaphosphate ; des radicaux dérivant de l'acide carbonique, comme les radicaux hydrogéno-carbonate et carbonate ; d'autres anions d'acides oxygénés et d'acides complexes comme les radicaux méthosulfate , éthosulfate , cyanate , thiocyanate , trichlorozincate , tétrachlorozincate , tribromozincate , tétrabromozincate , stannate , borate et tétrafluoro-borate, ainsi que des anions d'esters de l'acide borique comme celui de l'ester glycérique de l'acide borique et des anions d'esters de l'acide

phosphorique comme celui du méthylphosphate.

Des anions organiques sont par exemple des anions d'acides carboxyliques et sulfoniques saturés ou insaturés, aliphatiques, cycloaliphatiques, aromatiques et hétérocycliques comme les radicaux de l'acide acétique, l'acide chloracétique, l'acide cyanacétique, l'acide hydroxyacétique, l'acide aminoacétique, l'acide méthylaminoacétique, l'acide aminoéthyl-sulfonique, l'acide méthylaminoéthyl-sulfonique, l'acide propionique, l'acide 3-chloro-propionique, l'acide 10. 2-hydroxypropionique, l'acide 3-hydroxypropionique, l'acide 0-éthylglycolique, l'acide glycérique, l'acide 3-(nonyloxy)-propionique, un acide oxypropionique dérivant d'un mélange d'alcools ayant 6 à 10 atomes de carbone, l'acide nonylphénol-tétraéthylèneglycoloxypropionique, l'acide nonylphénoldiéthylèneglycoloxypropionique, l'acide dodécyl-tétra-15 éthylèneoxy-propionique, l'acide phénoxyacétique, l'acide 2,2,2-triméthylacétique, l'acide n-caproïque, l'acide 2éthyl-n-caproïque, l'acide stéarique, l'acide oléïque, l'acide ricinoléïque, l'acide palmitique, l'acide n-pélargonique, l'acide laurique, un mélange d'acides carboxyliques aliphatiques ayant 9 à 11 atomes de carbone (acide "Versatic 911" de Shell), un mélange d'acides carboxyliques aliphatiques ayant 15 à 19 atomes de carbone (acide Versatic 1519 de Shell), des têtes de distillation des acides gras de l'huile de coco, l'acide undécanoïque, l'acide n-tridécanoïque et un mélange d'acides gras dérivant de l'huile de noix de coco ; l'acide acrylique, l'acide méthacrylique, l'acide crotonique, l'acide propargylique, l'acide oxalique, l'acide malonique, l'acide succinique, l'acide glutarique, l'acide adipique, l'acide pimélique, l'acide subérique, l'aci-30 de azélaïque, le mélange des acides 2,2,4- et 2,4,4- triméthyladipiques isomères, l'acide sébacique, l'acide isosébacique (mélanges d'isomères), l'acide tartrique, l'acide citrique, l'acide glyoxylique, l'acide (oxydé de diméthyle) alpha, alpha'-dicarboxylique, l'acide methylène-bis-thioglycolique, l'acide (sulfure de diméthyle) -alpha, alpha '-dicarboxylique, l'acide 2,2'-dithio-di-n-propionique, l'acide

fumarique, l'acide maléïque, l'acide éthyl-bis-iminoacétique, l'acide méthane-sulfonique, l'acide éthanesulfonique, l'acide 2-hydroxyéthane-sulfonique, un mersolat, c'est-àdire de l'acide paraffine-sulfonique en C₈ à C₁₅, obtenu par chloro-sulfonation de l'huile de paraffine.

5

10

15

20

25

30

35

Des anions convenables d'acides carboxyliques cycloaliphatique sont par exemple les anions de l'acide cyclohexane-carboxylique, de l'acide cyclohexène-3-carboxylique, et des anions d'acides araliphatiques monocarboxyliques sont par exemple les anions de l'acide phénylacétique, de l'acide 4-méthylphénylacétique et de l'acide mandélique.

Des anions convenables d'acides carboxyliques aromatiques sont par exemple les anions de l'acide benzolque, l'acide 2-methylbenzolque, l'acide 3-methyl-benzolque, l'acide 4-methyl-benzoïque, l'acide 4-tertio-butylbenzoïque, l'acide 2-bromo-benzoïque, l'acide 2-chloro-benzoïque, l'acide 3-chloro-benzoïque, l'acide 4-chloro-benzoïque, l'acide 2,4dichloro-benzoïque, l'acide 2,5-dichloro-benzoïque, l'acide 2-nitro-benzoïque, l'acide 3-nitro-benzoïque, l'acide 4-nitrobenzoïque, l'acide 2-chloro-4-nitrobenzoïque, l'acide 6chloro-3-nitro-benzoïque, l'acide 2,4-dinitro-benzoïque, l'acide 3,4-dinitro-benzoïque, l'acide 3,5-dinitro-benzoïque, l'acide 2-hydroxybenzoïque, l'acide 3-hydroxybenzoïque, l'acide 4-hydroxy-benzolque, l'acide 2-mercapto-benzoïque, l'acide 4-nitro-3-méthylbenzoïque, l'acide 4-aminobenzolque, l'acide 5-nitro-2-hydroxybenzolque, l'acide 3nitro-2-hydroxybenzoïque, l'acide 4-méthoxybenzoïque, l'acide 3-nitro-4-methoxybenzoique, l'acide 4-chloro-3-hydroxybenzoïque, l'acide 3-chloro-4-hydroxybenzoïque, l'acide 5chloro-2-hydroxy-3-methylbenzoique, l'acide 4-ethylmercaptobenzoïque, l'acide 2-hydroxy-3-methylbenzoïque, l'acide 6hydroxy-3-methylbenzoïque, l'acide 2-hydroxy-4-methylbenzoïque, l'acide 6-hydroxy-2,4-diméthylbenzoïque, l'acide 6-hydroxy-3-tertio-butylbenzoïque, l'acide phtalique, l'acide tétrachloro-phtalique, l'acide 4-hydroxyphtalique, l'acide 4méthoxyphtalique, l'acide iso-phtalique, l'acide 4-chlorisophtalique, l'acide 5-nitro-isophtalique, l'acide téréphtalique, l'acide nitro-téréphtalique et l'acide diphényl-dicarboxylique-(3,4), l'acide o-vanillique, l'acide 3-sulfo-benzoïque, l'acide benzènetétracarboxylique-(1,2,4,5), l'acide naphtalèné-tétracarboxylique-(1,4,5,8), l'acide biphénylcarboxylique-(4), l'acide abiétique, le phtalate de monon-butyle, le téréphtalate de monométhyle, l'acide 3-hydroxy-5,6,7,8-tétrahydronaphtalènecarboxylique-(2), l'acide 2-hydroxynaphtoïque-(1) et l'acide anthraquinone-carboxylique-(2).

Comme anions d'acides carboxyliques hétérocycliques, conviennent par exemple les anions de l'acide pyromucique, de l'acide déhydropyromucique, de l'acide indoly1-(3)-acétique.

15

25

Des anions d'acides sulfoniques aromatiques convenables sont par exemple les anions de l'acide benzène-sulfonique, l'acide benzène-disulfonique-(1,3), l'acide 4-chloro-benzène-sulfonique, l'acide 3-nitro-benzène-sulfonique, l'acide 6-chloro-3-nitro-benzène-sulfonique, l'acide to-luène-sulfonique-(4), l'acide toluène-sulfonique-(2), l'acide toluène-oméga-sulfonique, l'acide 2-chloro-toluène-sulfonique-(4), l'acide 1-hydroxybenzène-sulfonique, l'acide n-dodécylbenzène-sulfonique, l'acide 1,2,3,4-tétrahydro-naphtalène-sulfonique-(6), l'acide naphtalène-sulfonique-(1), l'acide naphtalène-disulfonique-(1,4), ou -(1,5), l'acide naphtalène-trisulfonique-(1,3,5), l'acide naphtol-(1)-sulfonique-(2), l'acide 5-nitro-naphtalène-sulfonique-(2), l'acide 8-amino-naphtalène-sulfonique-(1), l'acide stilbène-disulfonique-(2,2') et l'acide diphénylsulfonique-(2).

On préfère les anions incolores. Pour la teinture à partir d'un milieu aqueux, on préfère les anions qui ne nuisent pas trop fortement à la solubilité du colorant dans . 1'eau. Pour la teinture à partir de solvants organiques, on préfère souvent aussi les anions qui augmentent la solubilité du colorant dans les solvants organiques ou qui, tout au moins, n'exercent pas une influence négative sur cette solubilité.

L'anion est fourni en général par le procédé de

fabrication et par la purification éventuellement entreprise ensuite du colorant brut. En règle générale, les colorants se présentent sous la forme des halogénures, en particulier sous forme de chlorures ou de bromures ou sous la forme des méthosulfates, des éthosulfates, des sulfates, des benzène-sulfonates ou des toluène-sulfonates ou sous la forme des acétates. Les anions peuvent être remplacés de façon connue par d'autres anions.

5

10

Des colorants particulièrement préférés répondent aux formules générales (III) et (IV) :

(où R_{11} est $-C_2H_5$, $-C_3H_7$, iso- C_3H_7 , $-C_4H_9$, iso- C_4H_9 , sec.- C_4H_9 , tertio- C_4H_9 , $-CH_2$ -O- C_6H_5 , $-C_6H_5$, $-C_6H_4$ Cl-(p·, C_6H_3 Cl₂-(2,5), $-c_{6}H_{4}-cH_{3}-(o, m ou p)$, $-c_{6}H_{4}-o-cH_{3}-(p)$, $-o-cH_{3}$, $-0-C_2H_5$; R_{12} est un radical alkyle ayant 1 à 4 atomes de 15 carbone, 2-cyanethyle,2-carbamoylethyle ou benzyle; R_{13} est un atome d'hydrogène, de chlore ou de brome ou un radical methyle, ethyle, methoxy ou ethoxy ; R14 est un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, éthyle, méthoxy, 20 éthoxy, chloro, bromo, acétylamino, méthylsulfonylamino ou benzoylamino ; R₁₅ est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ayant 1 $\stackrel{-}{a}$ 4 atomes de carbone ou benzyle ; R_{16} est un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ayant 1 à 4 atomes de carbone, benzyle ou phényle ; et An (-) est un anion) 25 et:

(où R₁₁, R₁₂ et An⁽⁻⁾ ont le sens précité ; et R₁₇ est un radical méthyle, éthyle ou phényle ; et R₁₈ est un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, bêta-cyanéthyle, bêta-carbamoyléthyle ou bêta-carboxyéthyle).

On produit les colorants de formule (I) en diazotant un 2-amino-benzothiazole de formule (V):

en copulant avec un copulant de formule (VI)

et en faisant réagir avec un agent de quaternisation de formule générale (VII) :

$$R_3 - X$$
 VII

où, dans les formules (V) à (VII), K et les radicaux R à R_3 ont le sens indiqué à propos de la formule (I) et X représente un groupe scindable sous forme d'un anion An $^{(-)}$.

Des 2-amino-benzothiazoles de formule (V) qui conviennent sont par exemple :

le 6-formylamino-2-aminobenzothiazole,

le 6-propionylamino-2-aminobenzothiazole,

le 6-butyrylamino-2-aminobenzothiazole,,

le 6- [2-méthylpropionyl)-amino]-2-aminobenzothiazole,

le 6-[3-methylpropionyl)-amino]-2-aminobenzothiazole.

```
le 6-(trimethyl-acetyl-amino)-2-aminobenzothiazole,
           le 6-pentylcarbonylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 6-heptylcarbonylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 6-phénoxyacétylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 6-phénylacétylamino-2-aminobenzothiázole.
5
           le 6-(bêta-phényl-propionylamino)-2-aminobenzothia-
      zole,
           le 6-benzoylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 6-(p-chloro-benzoylamino)-2-aminobenzothiazole,
10
           le 6-(m-chloro-benzoylamino)-2-aminobenzothiazole,
           le 6-(o-chloro-benzolyamino)-2-aminobenzothiazole,
           le 6-(2,5-dichlorobenzoylamino)-2-aminobenzothia-
      zole,
           le 6-(2,4-dichlorobenzoylamino)-2-aminobenzothia-
15
      zole,
           le 6-(p-nitrobenzoylamino)-2-aminobenzothiazole.
           le 6-(m-nitrobenzoylamino)-2-aminobenzothiazole.
           le 6-(p-dimethylamino-benzoylamino)-2-aminobenzothia-
      zole,
20
           le 6-(p-tolylcarbonylamino)-2-aminobenzothiazole.
           le 6-(m-tolylcarbonylamino)-2-aminobenzothiazole,
           le 6-(o-tolylcarbonylamino)-2-aminobenzothiazole,
           le 6-(p-méthoxy-benzoylamino)-2-aminobenzothiazole.
           le 6-(2-thénoylamino)-2-aminobenzothiazole.
           le 6-(2-furoylamino)-2-aminobenzothiazole,
25
          le 6-[(2-tétrahydrofuroy1)-amino]-2-aminobenzothia-
      zole,
           le 6-cyclohexylcarbonylamino-2-aminobenzothiazole.
          le 6-cyclopentylcarbonylamino-2-aminobenzothiazole.
30
           le 6-cinnamoylamino-2-aminobenzothiazole.
           le 4-chloro-6-benzoylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 4-methyl-6-benzoylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 4-méthoxy-6-benzoylamino-2-aminobenzothiazole,
           le 6-benzoylamino-7-chloro-2-aminobenzothiazole.
35
           le 6-(benzoyl-N-methyl-amino)-2-aminobenzothiazole,
           le 6-(propylcarbonyl-N-méthyl-amino)-2-aminobenzo- :
      thiazole,
```

le 6-(benzoyl-N-butylamino-amino)-2-aminobenzothia-zole,

le 6-(cinnamoy1-N-méthyl-amino)-2-aminobenzole, le 6-(4-chloro-benzoyl-N-méthyl-amino)-2-aminobenzothiazole,

le 6-(4-méthylbenzoyl-N-méthyl-amino)-2-aminobenzo-thiazole,

le 6-(4-nitrobenzoyl-N-propyl-amino)-2-aminobenzothia-zole,

le 6-phtalimido-2-aminobenzothiazole,

le 6-naphtalimido-2-aminobenzothiazole.

Dans la mesure où les 2-aminobenzothiazoles indiqués ne sont pas encore connus de par la littérature, on peut les produire selon des procédés connus en eux-mêmes, par exemple par acylation sélective du groupe 6-amino ou du groupe 6-alkylamino de 2,6-diaminobenzothiazoles par des anhydrides d'acides carboxyliques ou par des chlorures d'acides carboxyliques.

Des copulants convenables de formule (VI) sont par exemple :

la N,N-diméthylaniline, la N,N-diéthylaniline, la Nméthyl-N-n-butyl-aniline, la N,N-diéthyl-m-toluidine, le N,N-diethylamino-3-chloro-benzène, la N,N-diethyl-N'-formyl-m-phénylène-diamine, la N,N-diéthyl-N'-acétyl-m-phénylène-diamine, la N,N-diéthyl-N'-propionyl-m-phénylènediamine, le N,N-diéthylamino-3-méthoxybenzène, le N,N-diéthylamino-2,5-diméthoxybenzène, le 1-N,N-diéthylamino-2,5diethoxy-benzene, le 1-N, N-diethylamino-2-methoxy-3-acetylamino-benzène, la N-éthyl-N-bêta-chloréthyl-aniline, la N,N-bis-(bêta-chlorethyl)-aniline, la N-(bêta-chlorethyl)-N-butyl-aniline, la N-(bêta-chloréthyl)-N-éthyl-m-toluidine, la N.N-bis-(béta-chloréthyl)-m-toluidine, la N-méthyl-N-bêta-hydroxyéthyl-aniline, la N-éthyl-N-bêta-hydroxyéthyl-aniline, la N;N-bis-(bêta-hydroxyéthyl)-aniline, la N-butyl-N-(beta-hydroxy-ethyl)-aniline, la N,N-bis-(beta, gamma-dihydroxypropyl) -aniline, la N-éthyl-N-benzyl-aniline, la N-éthyl-N-berzyl-m-toluidine, la N-éthyl-N-bêta-

hydroxyéthyl-m-toluidine, la N,N-bis-(bêta-hydroxyéthyl)m-toluidine, le 1-N-éthyl-N-bêta-hydroxyéthylamino-2-méthoxy-5-methylbenzène, la N-ethyl-N-bêta-hydroxyethyl-N'-acetyl-m-phénylène-diamine, la N,N-bis-(bêta-hydroxyéthyl)-N'acétyl-m-phénylène-diamine, le 1,N,N-bis-(bêta-hydroxyéthyl)-5 amino-2-methoxy-5-acetylamino-benzene, le 1-N,N-bis-(bêtahydroxyéthyl)-amino-2-éthoxy-5-acétyl-amino-benzène, le 1-N, N-bis- (bêta-hydroxyéthyl) -amino-2-méthoxy-5-propionylamino-benzène, la N-éthyl-N-bêta-acétoxyéthylaniline, la N,N-bis-(bêta-acétoxyéthyl)-aniline, la N-butyl-N-bêta-acét-10 oxyéthyl-aniline, la N-éthyl-N-bêta-acétoxyéthyl-m-toluidine, la N,N-bis-(bêta-acétoxy-éthyl)-m-toluidine, le 1-Néthyl-N- êta-acétoxyéthylamino-2-méthoxy-5-méthylbenzène, la N-éthyl-N-bêta-acétoxyéthyl-N'-acétyl-m-phénylène-dia-15 mine, la N,N-bis-(bêta-acétoxyéthyl)-N'-acétyl-m-phénylènediamine, le l-N,N-bis-(bêta-acétoxyéthyl)-amino-2-méthoxy-5-acétylamino-benzène , le 1-N, N-bis-(bis-acétoxyéthyl)amino-2-éthoxy-5-acétylamino-benzène , le 1-N,N-(bêta-acétoxyéthyl)-amino-2-méthoxy-5-propionylamino-benzène, la N,Nbis-éthoxycarbonyloxyéthyl)-aniline, le N,N-bis-(bêta-méth-20 oxycarbonyloxyéthyl) -aniline, le N,N-bis-(bêta-éthoxycarbonyloxyéthyl)-m-toluidine, la N,N-bis-(bêta-méthoxycarbonyloxyéthyl)-m-toluidine, la N,N-bis-(bêta-éthoxycarbonyloxyéthyl)-N'-acétyl-m-phénylènediamine, le N,N-bis-(bêtaéthoxycarbonyloxyéthyl) -amino-2-méthoxy-5-acétylaminoben-25 zène, le 1-N,N-bis-(bêta-méthoxycarbonyloxyéthyl)-amino-2méthoxy-5-acétylamino-benzène, le 1-N,N-bis-(bêta-éthoxycarbonyloxyéthyl)-amino-2-éthoxy-5-acétylaminobenzène, le 1-N, N-bis-(beta-methoxycarbonyloxyethyl)-amino-2-ethoxy-5-30 acétylaminobenzène . la N,N-bis-(bêta-carbométhoxy-éthyl)-N'-acétyl-m-phénylène-diamine, la N-méthyl-N-bêta-cyanéthylaniline, la N,N-bis-(bêta-cyanéthyl)-aniline, la N-éthyl-Nbêta-cyanéthyl-m-toluidine, la N-éthyl-N-hêta-cyanéthyl-N'acétylamino-m-phénylène-diamine, le N-bêta-hydroxyéthyl-N-35 bêta-cyanéthyl-aniline, la N-bêta-acétoxy-éthyl-N-bêtacyanéthyl-m-toluidine, la N-bêta-méthoxy-carbonyloxyéthyl-N-bêta-cyanéthyl-N'-acétylamino-m-phénylène-diamine, la

N, N-bis-(beta-cyanethyl) -N'-benzoyl-m-phénylene-diamine, la N-bêta-hydroxy-éthyl-N-bêta-cyanéthyl-N -phénylène-diamine, la N,N-diéthyl-N'-phénoxyacétyl -m-phénylène-diamine, la N-éthyl-N-bêta-cyanéthýl-N'-phénoxyacétyl-'m-phénylène-diamine la N,N-bis-(bêta-cyanéthyl-N'-pchloro-benzoyl-m-phénylène-diamine, la N-méthyl-aniline, la N-éthyl-aniline, la N-n-butyl-aniline, la N-hêta-cyanéthyl-aniline, la N-bêta-chloréthyl-aniline, la n-bêtahydroxyéthyl-aniline, la N-bêta-acétoxyéthyl-aniline, la N-bêta-méthoxy- et la N-bêta-éthoxy- carbonyloxyéthyl-aniline, la N-bêta-carbométhoxyéthyl-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2-méthyl-aniline, la N-méthyl-m-toluidine, la N-éthylm-toluidine, la N-bêta-cyanéthyl-m-toluidine, la N-bêtachlorethyl-m-toluidine, la N-beta-hydroxyethyl-m-toluidine, la N-bêta-acétoxyéthyl-m-toluidine, la N-bêta-méthoxycarbonyloxyéthyl-m-toluidine, la N-éthyl-3-éthyl-aniline, la Nn-propy1-3-éthy1-aniline, la N-bêta-cyanéthy1-3-éthy1-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-3-méthoxy-aniline, la N-bêtachloréthyl-3-méthoxy-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-3-éthoxyaniline, la N-beta-chlorethyl-3-ethoxy-aniline, la N-ethyl-3-chlor-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-3-chlor-aniline, la N-bêta-chloréthyl-3-chlor-aniline, la N-bêta-hydroxyéthyl-3-chlor-aniline, la N-bêta-acétoxyéthyl-3-chlor-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-3-brom-aniline, la N-éthyl-N'-formylm-phénylène-diamine, la N-éthyl-N'-acétyl-m-phénylène-diamine, la N-bêta-cyanéthyl-N'-formyl-m-phénylène-diamine. la N-bêta-cyanéthyl-N'-acétyl -m-phénylène-diamine, la Nbêta-cyanéthyl-N'-hydroxyacétyl-m-phénylènediamine, la N-bêta-cyanéthyl-N'-propionyl-m-phénylène-diamine, la Nhêta-cyanéthyl-N'-benzoyl-m-phénylène-diamine, la N-bêtacyanéthyl-N'-méthoxy-carbonyl-m-phénylène-diamine, le Nbêta-cyanéthy1-N'-éthoxy-carbony1-m-phénylène-diamine, la N-bêta-cyanéthyl-N'-benzène-sulfonyl-m-phénylène-diamine, la N-bêta-cyanéthyl-N'-toluène-sulfonyl-m-phénylène-diamine, la N-bêta-cyanéthyl-N'-méthylsulfonyl-m-phénylène-diamine, la N-bêta-cyanéthyl-N'-éthylsulfonyl-m-phénylènediamine, la N-bêta-chloréthyl-N'-acétyl-m-phénylène-

35

diamine, la N-bêta-hydroxyéthyl-N'-acéthyl-m-phénylène-diamine, la N-bêta-acétoxy-éthyl-N'-acétyl-m-phénylène-diamine, la N-bêta-méthoxycarbonyléthyl-N'-acétyl-m-phénylènediamine; la N-bêta-carbométhoxyéthyl-N'-acétyl-m-phénylènediamine, la N-éthyl-2-méthoxy-5-méthyl-aniline, la N-bêta-5 cyanéthyl-2-méthoxy-5-méthyl-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2-éthoxy-5-méthyl-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2,5-diméthylaniline, la N-éthyl-2-méthoxy-5-acétylamino-aniline, la Nbêta-chloréthyl-2-méthoxy-5-acétylamino-aniline, la N-bêtacyanethyl-2-methoxy-5-acetyl-amino-aniline, la N-bêta-cyan-10 éthyl-2-éthoxy-5-acétylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2-méthoxy-5-formylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2méthoxy-5-hydroxyacétylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2-méthoxy-5-propionylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2éthoxy-5-propionylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthy1-2-éth-15 oxy-5-hydroxyacetylamino-aniline, la N-bêta-cyanethyl-2méthoxy-5-benzoylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2-méthoxy-5-méthoxycarbonylamino-aniline, la N-bêta-cyanéthyl-2-méthoxy-5-éthoxy-carbonylamino-aniline, la N-bêta-cyan-20 éthyl-2-méthoxy-5-méthyl-sulfonylamino-aniline,la N-bêtacyanéthyl-2-méthoxy-5-éthyl-sulfonylamino-aniline,le N-bêta-hydroxyethy1-2-methoxy-5-acetylamino -aniline, la Nbeta-acetoxyethyl-2-methoxy-5-acetyl -amino-aniline, la N-bêta-méthoxycarbonyloxyéthyl-2-méthoxy-5-acétylamino-ani-25 line, la N-bêta-cyanéthyl-2-méthyl-5-acétyl-amino-aniline, la diphénylamine, la N-méthyl-diphénylamine, la N-éthyldiphénylamine, la N-propyl-diphénylamine, la N,N-diméthylalpha-naphtylamine, la N,N-diéthyl-alpha-naphtylamine, la N-éthyl-N-bêta-cyanéthyl-alpha-naphtylamine, la N-éthyl-Nbeta-hydroxy-ethyl-alpha-naphtylamine, la N,N-dipropyl-al-. 30 pha-naphtylamine, la N-butyl-N-bēta-hydroxyéthyl-alphanaphtylamine, la N-éthyl-N-benzyl-alpha-naphtylamine, la N-éthyl-N-(2-phényl-éthyl)-alpha-naphtylamine, la N-éthylalpha-naphtylamine, la N-phényl-alpha-naphtylamine, la N-propyl-alpha-naphtylamine, le 2-méthylindole, le 2-phé-35 nylindole, le 1-méthyl-2-phénylindole, le 1,2-diméthylindole, le 1-bêta-cyanéthyl-2-méthylndole, le 1-bêta-cyanéthyl2-phénylindole, le gamma-(2-phénylindolyl-1) propionamide, le gamma-(2-méthylindolyl-1) propionamide, l'acide gamma-(2-méthylindolyl-1) propionamide, le 2-bêta-naphtyl-indole, le 2-p-biphénylindole, le 2,5-diméthylindole, le 2,4-diméthyl-7-méthoxyindole, le 2-phényl-5-éthoxyindole, le 2-méthyl-5-éthoxyindole, le 2-méthyl-5-chlor-indole, le 2-méthyl-6-chlorindole, le 2-méthyl-5-nitro-indole, le 2-méthyl-5-cyanindole, le 2-méthyl-7-chlorindole, le 2-méthyl-5-fluorindole, le 2-méthyl-5-fluorindole, le 2-méthyl-5-bromindole, le 2-méthyl-5-fluorindole, le 2-méthyl-5-bromindole, le 2-méthyl-5-fluorindole, le 1-bêta-cyanéthyl-2,6-diméthylindole.

Comme agents de quaternisation, on peut citer les halogénures d'alkyles, les halogène-acétamides, les bêta-halogénopropionitriles, les halogènhydrines, les : oxydes d'alkylènes, les éthers alkyliques de l'acide sulfurique ou les éthers alkyliques d'acides sulfoniques organiques, par exemple le chlorure, le bromure ou l'iodure de méthyle, le chlorure, le bromure ou l'iodure d'éthyle, le bromure ou l'iodure de propyle, le chlorure ou le bromure de benzyle, le chloracétamide, le bêta-chloropropionitrile, l'éthylènechlorhydrine, le sulfate de diméthyle, le sulfate de diéthyle, le benzène-sulfonate de méthyle, le p-toluène-sulfonate de methyle, d'éthyle, de propyle ou de butyle, le. chlorure ou le bromure d'allyle, le chlorure ou le bromure de méthallyle, le borofluorure de triméthyloxonium, le chlorure de propargyle, le I,4-dichloropropène-(2), le I-chloro-butène-(2), le 1-chloro-butyne-(3), le 1,2-dichloro-propene-(2), le 1-chloro-2-vinyl-propene-(2), le 1-chloro-pentadiène-(2,4) ainsi que l'acrylonitrile, l'acide . acrylique, l'acrylamine, l'acrylate de méthyle.

La diazotation de 2-aminobenzo-thiazoles de formule (V) s'effectue de façon connue par elle-même, par exemple dans de l'acide phosphorique à 85 pour cent ou dans un mélange d'acide phosphorique à 85 pour cent et d'acide acétique, à l'aide d'acide nitrosyl-sulfurique. La copulation des 2-aminobenzothiazoles diazotés avec les copulants (VI) s'effectue également de façon connue en soi, par exemple en milieu aqueux ou hydro-organique acide.

30

Il est recommandé d'effectuer la quaternisation dans un solvant organique inerte, par exemple dans un hydrocarbure, un hydrocarbure chloré ou un hydrocarbure nitré, comme le benzène, le toluène, le xylène, le tétrachloréthane, le chloroforme, le tétrachlorure de carbone, le mono-ou le di- chlorobenzène ou -nitrobenzène, dans un amide ou anhydride d'acide comme le diméthylformamide, le N-méthylacétamide ou l'anhydride acétique, dans du diméthylsulfoxyde ou dans une cétone comme l'acétone ou méthyl-éthyl-cétone. Au lieu d'un solvant organique, on peut également utiliser un excès de l'agent d'alkylation. On effectue la quaternisation à une température élevée, éventuellement en ajoutant des agents de fixation des acides comme l'oxyde de magnésium, le carbonate de magnésium, le carbonate de sodium, le carbonate de calcium ou le bicarbonate de sodium et l'on opère éventuellement sous pression. On peut facilement déterminer par une expérimentation préalable les conditions les plus favorables dans chaque cas.

10 -

15

20

25

30

35

Les colorants quaternisés ainsi obtenus sont ceux solubles dans les solvants utilisés et l'on peut isoler ces colorants par une filtration. Si, lorsqu'on utilise le diméthylformamide, le diméthylsulfoxyde ou l'acétonitrile, les colorants quaternisés restent partiellement ou totalement en solution, on peut séparer ces colorants par dilution à l'eau et addition de sels hydrosolubles, par exemple le chlorure de sodium ou le chlorure de potassium.

Les colorants obtenus selon le procédé de l'invention conviennent remarquablement bien pour teindre et imprimer des fibres pouvant être teintes à l'aide de colorants cationiques et qui sont constituées de polymères et copolymères de l'acrylonitrile et de dicyanéthylène ainsi que des fibres, modifées par des acides, d'un polyamide et d'un polyester. On obtient ainsi des nuances solides de teintes.

Les colorants peuvent également servir à la teinture et à l'impression de marchandises en cellulose tannée, en soie et en cuir. Ils conviennent en outre pour produire des liquides pour l'écriture, des marchandises pour tampons,

des pâtes pour crayons à bille et ils peuvent également servir pour l'impression en offset.

10

20

25

35

Pour être soumis à un traitement de teinture par les colorants basiques répondant aux formules générales (I) à (IV), conviennent en particulier les bourres, les fibres, les fils, les rubans, les étoffes ou les tricots de polyacrylonitrile ou de copolymères (contenant au moins 85 pour cent d'acrylonitrile) de l'acrylonitrile avec d'autres composés vinyliques comme le chlorure de vinyle, le chlorure de vinylidène, le fluorure de vinyle, l'acétate de vinyle, la vinyl-pyridine, le vinylimidazole, l'alcool vinylique, les esters et amides acryliques et méthacryliques, le dicyanéthylène asymétrique. On peut également teindre remarquablement bien des bourres, des fibres, des fils, des rubans, des étoffes ou des tricots en des matières synthétiques modifiées par des acides, en particulier des polyesters. aromatiques modifiés par des acides, ainsi que des fibres de polyamides modifiées par des acides. Des polyesters aromatiques modifiés par des acides sont par exemple des produits de polycondensation de l'acide sulfotéréphtalique et de l'éthylène-glycol, c'est-à-dire des téréphtalates de polyéthylène-glycol contenant des groupes acides sulfoniques (du type "Dacron 64" de E. I. DuPont de Nemours and Company), comme ces produits sont décrits dans le brevet belge numéro 549 179 et dans le brevet des Etats-Unis d'Amérique numéro 2 893 816.

On peut effectuer la teinture en bain faiblement acide et il est alors très recommandé d'entrer dans le bain de teinture à 40° - 60° C et ensuite à la température du bouillon ou de l'ébullition. On peut également teindre sous pression à des températures supérieures à 100° C. En outre, on peut ajouter des colorants aux solutions de filage destinées à produire des fibres contenant du polyacrylonitrile ou bien les appliquer également sur les fibres non étirées.

Les teintures obtenues par application des colorants répondant aux formules (I) à (IV) selon l'invention sur

des marchandises en polyacrylonitrile ou sur des fibres de polyesters modifiés par des acides ou sur des fibres de polyamides se caractérisent par de très bonnes solidités à la lumière, au mouillé, au frottement et à la sublimation et par une grande affinité pour les fibres.

5

10

15

20

25

30

35

On peut utiliser les colorants isolément ou en mérlanges. Ces colorants conviennent bien pour teindre des articles conformés ou moulés en des polymères ou copolymères
de l'acrylonitrile, du dicyanéthylène asymétrique, des polyesters aromatiques modifiés par des acides,ou des superpolyamides synthétiques modifiées par des acides,dans des
hydrocarbure chlorés servant de bain de teinture, lorsque
des colorants portent des substituants, comme par exemple
le groupe tertio-butyle, augmentant leur solubilité dans
les hydrocarbures chlorés, ou bien lorsque l'anion An (-)
figurant dans les formules (I) à (IV) est l'anion d'un mono-acide organique comportant 4 à 30 atomes de carbone.

Des acides organiques de ce genre sont par exemple l'acide 2-éthylcaproïque, l'acide laurique, l'acide oléique, l'acide linoléïque, un mélange d'acides carboxyliques aliphatiques ayant 15 à 19 atomes de carbone (acide "Versatic 1519"), un mélange d'acides carboxyliques aliphatiques comportant 9 à 11 atomes de carbone (acide "Versatic 911"), des têtes de distillation des acides gras de l'huile de noix de coco, l'acide tétradécanoïque, l'acide undécylénique, l'acide diméthylpropanoïque, l'acide diméthylacétique, des acides carboxyliques dont la chaîne carbonée est interrompue par des hétéroatomes comme l'acide nonylphénol-tétraéthylène-glycoloxy-propionique, l'acide dodécyl-tétraéthylène-glycoloxy -propionique, l'acide 3-(nonyloxy)-propionique, l'acide 3-fisotridécyloxy)-propionique, un acide oxypropionique dérivant d'un mélange d'alcook ayant 6 à 10 atomes de carbone, l'acide nonylphénoxy-acétique, des acides carboxyliques aromatiques comme l'acide tertio-butylbenzoIques, des acides carboxyliques cycloaliphatiques comme l'acide hexahydrobenzoïque, l'acide cyclohexène-carboxylique, l'acide abiétique, et des acides sulfonés comme

l'acide tétrapropylène-benzène-sulfonique.

 Dans les exemples non limitatifs suivants, les parties indiquent des parties en poids.

Exemple 1

On introduit 26,9 parties de 2-amino-6-benzoylaminobenzothiazole dans un mélange de 420 parties d'acide phosphorique à 80 pour cent et de 92 parties d'acide acétique
cristallisable; on agite durant quelques heures à la température ambiante et 1'on diazote à 0° à 1'aide de 34,5 parties d'acide nitrosyl-sulfurique durant trois heures. On
fait couler la solution du sel de diazonium que 1'on obtient ainsi dans une solution de 16,0 parties de N,N-diéthylaniline et 1 partie d'acide amido-sulfonique dans 150
parties d'acide chlorhydrique à 10 pour cent à 0°, et 1'on
tamponne à pH 3 à 1'aide d'une solution d'acétate de sodium.
Le colorant se copule aussitôt. Après essorage sous vide
et séchage, on obtient 43,5 parties du colorant de formule :

A 22,9 parties de ce colorant dans 300 parties de chlorobenzène à 100° - 110° C, on ajoute par portions 6,5 parties de sulfate de diméthyle. On chauffe ensuite durant trente minutes à la température de l'ébullition. Après son refroidissement, on sépare le colorant par filtration, on le lave avec du benzène et le sèche.

On obtient 28 parties d'une poudre de formule :

Cette poudre est facilement soluble dans l'eau avec une teinte bleu foncé et elle teint, avec un remarquable degré de montée et une grande intensité de teinte, les matières

textiles en polyacrylonitrile ainsi que d'autres matières textiles pouvant être teintes par des colorants cationiques, en un bleu ayant de remarquables solidités à la lumière et au mouillé.

Le 2-amino-6-benzoylamino-benzothiazole, servant de composant diazotable, est obtenu de la façon suivante:

10

15

20

25

On fait réagir le 2,6-diamino-benzothiazole avec la quantité stoéchiométrique de chlorure de benzoyle dans du benzène, en présence d'un équivalent de triéthylamine, à 20° C puis à 80° C. Après refroidissement à 20° C, on essore sous vide, on sèche à 60° C, on met en suspension dans de 1'eau pour éliminer le chlorhydrate de triéthylamine, on essore de nouveau sous vide et 1'on sèche à 60° C. On obtient avec un rendement de 92 pour cent, sous forme de cristaux presque incolores, le 2-amino-6-benzoylamino-benzo-thiazole fondant entre 228° et 229°.

Si l'on opère comme décrit dans l'exemple 1, on obtient en utilisant les composants diazotables et les copulants indiqués dans le tableau 1 suivant et en utilisant l'agent de quaternisation indiqué dans l'exemple 1 des colorants analoques, qui teignent le polyacrylonitrile en les nuances de teintes indiquées, ayant des solidités analoques.

TABLEAU I.

Ex.	Composant		Nuance de
N°	diazotable	Copulant	teinte sur poly-
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	acrylonitrile
2	CO-N S NH2		Bleu
	N.	CH ₃	•
3	n	NC ₂ H ₄ OH	\$T
		CH ₃ C ₂ H ₅	
4	. 11	C ₂ H ₅	11
1	•	C2 H4 OH	•
5 ¹	. #	NC4Ho	il-

		TABLEAU I (sui	.te)	
Ex.	Composant	·· Co _]	pulant	Nuance de
и.	diazotable		•	teinte sur
				polyacry-
5 -				lonitrile
6	H CO-N S	>NH₂	N C ₂ H ₄ OH	Bleu
7	11	()-	C ₂ H ₄ - C ₂ H ₅ - CH ₂ - C	i
8	u	CH ₃	-NC ₂ H ₅	п
9	tt.		C ₂ H ₄ OH	H .
. 10	n n	CH₃	C ₂ H ₄ OH	H
11	II.	∑ C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	II.
"	2 CH ₃ -CO-N	NH ₂		n
1	3 "		$ \begin{array}{c} $	rt
. 1	4		$C_2 H_4 CH$ $C_2 H_5$ $C_2 H_4 OH$	п
1	5 "			
1	.6 ^{, 11}		$\begin{array}{c} & & C_2 \operatorname{H}_4 \operatorname{OH} \\ & & C_2 \operatorname{H}_5 \end{array}$	п
	• • •	•		

TABLEA	UI	(suite)

	Ex. Compo	sant	Copulant	Nuance de
	N° diazo	table	•	teinte sur
				polyacry-
5				lonitrile
	17 CH ₃ -	P-co-N S	$C_2 H_4 OH$	Bleu
	18	p	C_2 H ₅ C_2 H ₆ C_2 -CH-CH ₂ OH	14
	19	11	$\mathbb{C}_{4}H_{0}$	ei
	20	п	$ \begin{array}{c} $	# # · · ·
	21 .	11	$\mathbb{C}_{2}^{C_{2}H_{8}}$	n
	22	н	$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} $	n
	23	ti	$\mathbb{C}_{2}^{H_{5}}$, N
	24	n	$ \begin{array}{c} $	n
	25 CC	H S NH ₂		Ħ
	26	11	С-1 С ₄ H ₉ С ₂ H ₄ -он	n
	27	Ħ	\mathbb{C}_{N} $C_{2}H_{5}$ CH_{2}	n .

Ex.	Composant	• • •	Copulant	• •	Nuance d
. Ио .	diazotable	·			teinte su
			· · · .	. •	polyacry
		·	·		lonitril
• :	C1				
28	CO-NH	. •	C ₂ H ₄	CN	Bleu
		NH ₂	\rightarrow		
		ND2	CH ₃	• .	
			C ₂ H ₄	HO	• •
29	n n		/ '\-N_		: u .
,			CH3 CH3	¹ 9 .	•. •
			•	2 × 1	•
30	Ħ		C4 H	· •	11
, .		•	CH2	√	. "
•.		• • • •	C, H		
31: C	1-CO-NH		(' '}-N-	<u> </u>	u u
		-NH ₂	C2 H	-(_)	
• : •		4.	. ••		
· •			C ₂ H	OH	
32	n	•	⟨ \}_N.		17
٠.			- C ₂ H ₄	OH	•
•				•	
33	n n		C ₃ H	r	, H.,
·. · .		•	C ₂ H	OH	
		• :	CH ₃		
•			CH ₂		
34	Ħ		C.H.	<u> </u>	n >
		-	C ₂ H ₅		
	C1			· : ·	
~ 45.01		• •	C ₂ H	3.	11
35 C	\/ · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Linter	CH ₂	~\bigg\\ \bigg\\ \bigg	
	N.	-NH ₂	· ·	· ·	
· :			E, E	0	· •
36 ·	n		()-N_	• '	Ħ
			CH ₂ C ₂ H	4 Ozt	
3 7	W	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	C ₂ H	3	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
31	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		\-/*\\\		

TABLEAU I (suite)

Ex:	Composant	Copulant	Nuance de
N.	diazotable		teinte sur
		•	polyacry-
			lonitrile
38	C1 CO-NH S	C ₂ H ₄ OH	Bleu
٠.	C1 NH2	C ₂ H ₅	
39	π	$CH_3 - CH_2 - CH_2$	U
40	н	CH ₃ C ₄ H ₆	11
41	CH ₃ O-CO-NH S		и.
42	n n	$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ $	"
43	N	C ₂ H ₆ C ₂ H ₄ 0-C0-CE	a-√_> "
44	CO-NH S-NH2	C ₂ H ₅	ij
• .	CH ₃		
45	N	C ₂ H ₆ OH	. 11
46	Ħ	C ₂ H ₄ OH	. "
47	Ħ	C ₃ H ₇	u

TABLEAU Ex. Composant	Copulant	Nuance de
N° diazotable	o o paramo	
arazocable		teinte sur
		polyacry-
1.0		lonitrile
48 />-co-nh	C ₄ H ₀	Bleu
S NH ₂	CH ₂ -	
No.		
CH ₃		
	C ₂ H ₈	
49	()-N,	. 11
	CH ₂	
C ₂ H ₅		- :
50 \co-N	C ₂ H ₅	. 11
S-NE	C ₂ H ₅	
N M	A W AW	
51 "	C ₂ H ₄ OH	. 11
	C ₂ H ₅	•
	CH ₃	•.
	C ₂ H ₄ CN	
52 n	C ₂ H ₅	· II
-	CH ₃ .	•
	C ₂ H ₄ OH	•
53 "	. ⟨ ⟩-N,	. 11
	CH ₂	•
54 "	C ₂ H ₄ 0-CH ₃	If
	\sim $c^3 H^8$	
	CH ₃	· ·
	C ₂ H ₄ - 0-	• •
55 #	()-N,	. "
	CH ₃ C ₄ H ₉	
56 #	C ₃ H ₇	n .
•	\/ \ \ \ \ \ \ \	••

TABLEAU I (suite)

	Composant	Copulant	. Nuance de
N°	diazotable		teinte sur
			polyacry-
	·		lonitrile
58	C ₃ H ₇ -CO-NH	$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\\\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\\\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\$	Bleu
•	N. N.		
59	: #	C ₂ H ₅	n .
60	Ħ	N-CH ²	Violet
		Nacra s	
61	н		 'n .
		N-C ₂ H ₅	· ;
62	CH ₂ -CH ₂		Bleu
	COXI	$C_2 H_4 CN$ $C_2 H_5$	
63	Ħ	CH ₃	
64	Ħ	C ₂ H ₄ C1	11
65	n	$C_3 H_4 CN$ $C_2 H_4 O-COCH_3$	11
6 6	n	_N-√_	tt

TABLEAU	I ((suite)

: `·	Ex. Composant	4.	Copulant	Nuance de
	N° Diazotabl	e		teinte su
		• • •	•	polyacry-
5	·.		•	lonitrile
•	67 CH ₂ CE	I ₂ -CH ₂	≥µ-cH³	Violet
	CC	SNH ₂	CH3	
	68	CH ₂ -CO-N	NH ₂ C ₄ H ₀	Bleu
	•	~_N	C ³ H ⁴ CM	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •
	69	tt	C ₂ H ₄ OH	
			CH ₂ -C	•
٠	7Ö···	n	C ₂ H ₈	
•		•	C ₂ H ₅	
			NHCO-CH ₃	
	71	n	C ₂ H ₅	п
	72	п	N C ₂ H ₈	· n
			CH ₃	
•	73	0 C	<u></u>	· .
	U,	C N S NH ₂	5 .	
•	74	н	C ₂ H ₄ CN	
			CH ₃	
	75	Ħ	CH.	
· .				•

TABLEAU I (s	uite)
--------------	-------

76 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	Copulant O-CH ₃ C ₂ H ₃ CH ₃	teinte sur polyacry- lonitrile Bleu Violet
77 " NH ₂ 78 (CH ₃) ₃ C-CO-NH S	CH ₃ CH ₃ CH ₃ CH ₃ NH CH ₃ CH ₃	polyacry- lonitrile Bleu Violet
77 " 78 (CH ₃) ₃ C-CO-NH S	CH ₃ CH ₃ CH ₃ CH ₃ NH CH ₃ CH ₃	lonitrile Bleu Violet
77 " 78 (CH ₃) ₃ C-CO-NH S	CH ₃ CH ₃ CH ₃ CH ₃ NH CH ₃ CH ₃	Bleu Violet
77 " 78 (CH ₃) ₃ C-CO-NH S	CH ₃ NH CH ₃ CH ₃	
78 (CH ₃) ₃ C-CO-NH S	CH ₃ C ₂ H ₅	
	C ₂ H ₆	, Bleu
~ W.	. ~ 	•
79 "	C ₂ H ₈ OH	n
80 M	C ₂ H ₃ CN	· . 11
81 "	CH ₃	Violet
82 n	CH ₃	11
	Ď	
83 H	C_2 H ₄ 0-C0-NHCH ₃	Bleu
84 #	C ₂ H ₅	11-

TABLEZ	II	Т	(suite)	

	Ex.	Composant		Copulant	Nuance de
	N°	diazotable	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	•	teinte sur
	• :			***	polyacry-
5 :	<u> </u>				lonitrile
· ·	85	S CO-NH			Bleu
	٠		NH ₂	Og II4 OII	
· · .			N	C ₂ H ₅	
	86	er e		CH ₃	u
	87	er er	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	C ₂ H ₄ OH	u
	88	CO-NH	s.)
			N NH ₂	C ₂ H ₄ CN	
	89			CH ₃ -NCH ₂ -C) '
_	90	•		C ₂ H ₅ C ₂ H ₆ OH	it.
	91		π		
<u>.</u>	.·· ·				
• • •	92		ń	NH	Violet
	93	•	n .	N-C ₂ H ₄ CN	11
	:				

TABLEAU I (suite)

. 5 .

Ex.	Composant		Copulant	Nuance de
N°	diazotable		· .	teinte sur
	•			polyacry-
			· .	lonitrile
	CO-N	B 6	Ç1	Violet
94		NH ₂	CH ₃	•
95	Co−ý	OH NS-NH ₂		Bleu
96		Ħ	C ₂ H ₄ OH C ₂ H ₅	n
97		η	C ₂ H ₄ OH	n
98		n	$ \begin{array}{c} $	n
99.	•	n	CH ₃	. Violet
100		n	CH ₃ N-C ₂ H ₄ -CO-NH ₂	11
101		n (CH ₃	ii
102	CO-NH	S-NH ₂	C4 H9	Bleu

Ex. Composant		<u>I (suite)</u> opulant		-Nuance d
				teinte s polyacry lonitril
103 CO-NH	NH ₂	C2 H	-	Bleu
104	11.	$ \begin{array}{c} $		U.
105	и	$ \begin{array}{c} C_2 H_5 \\ C_2 H_5 \end{array} $	• • •	11
106	#	CH ₃		Violet
107 С ₂ н ₅ -0-со-н	NH ₂	CII	H ₅	. Bleu
108		CH ₃		n
109		(:4		tr
110		CII3	н, он н,	tt .
	•	/C2	ዝ ₅	

Si l'on opère comme décrit dans l'exemple 1, en utilisant les composants diazotables, les copulants et les agents de quaternisation indiqués dans le tableau II suivant, on obtient des colorants correspondants qui teignent le polyacrylonitrile en les nuances de teintes indiquées ayant des solidités analogues.

Agent de Nuance de guaternisation acrylonit CH3-C1 pleu "" CH3-C1 pleu "" CH3-C1 pleu "" "" "" CH3-C1 pleu "" "" "" "" "" "" "" "" ""				•
$ \begin{array}{ccccc} \begin{pmatrix} $	Exem- Composant diazotable ple N°	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
CH2CH2CN CH2CH2CN CH2CH2CN CH2CH2CN CH2CH2CN	112 CO-NH CIS-NH2	$\left\langle -N \stackrel{(H)}{\sim} 0H_2 CH_2 \stackrel{(C)}{\sim} \right\rangle$	он ₃ -ол	pleu
CH2CH2CN CH2CH2 C2H5	113	C)-N CH2-C)	(∑)-0H ₂ 01	
. он ₂ си ₂ < С) С 2 ^H 5 ОН - С H - С А	114	GH2CH2CN		- ·
C2 ^H 5		5		
	115	OOH3 G2H5	CH ₃ -()60 ₂ -00H ₃	:

_
6
ŭ
Ŧ
2
Ŋ
·
H
П
М
A
EAU
Ξ
AB
H

		TABLEAU II (suite)		
Exem- Co ple N°	<pre>'Exem- Composant diazotable ple N°</pre>	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
116	C)-co-nH C NH2	$ \bigcirc C_2^{H_5} $	(c ₂ H ₅ 0) ₂ S0 ₂	Bleu
117	CH ₃ -CO-NH CH ₂ NH ₂	OH ₂ CH ₂ COH	CH ₂ =CH-CN	2
118	ŧ	Cy-N C2H5	сн ₂ =сн-соон	
119	5	$(-1)^{OCH} + (-1)^{OCH} + (-1$	сн ₂ =сн-соосн ₃	
120	p	$\bigcirc -N \stackrel{C_2H_4-OH}{\frown} OH_2 \bigcirc$	C ₂ H ₅ -Br	:

xem.	Exem, Composant diazotable N°	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
121	CH3-CO-NH CO-NH2	$\bigcirc_{n_3}^{n}\bigcirc$	ch-conh ₂	Bleu
122		Conscient Consci	CH_CONH2	Violet
123	C)-co-nH C) -NH2		(°2,H5°0)25°02	
124		OH2 CH2	GH ₃ −Br	Blea
:		Chr OH2	(•

	surre)
1	17
1 1 1 1 1 1	מובי

			•
Exem. Composant diazotable N°	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
126 (Э-со-ли Ст. Энтг	CH ₂ CH ₂ CH ₂	(c ₂ H ₅ 0) ₂ so ₂	ВІец
127 (-0-CH2-CO-NH	CH2CH2CN CH2CH2CN CH2CH2CN	CH ₂ =CH-CONH ₂	E
128 "	C) THO CHE	(c ₂ H ₅ 0) ₂ so ₂	: •
129 "		нсоо-но= ² но	Violet
130 (N N NH2	$\bigcirc -N \begin{pmatrix} c_4 H_9 \\ GH_2 GH_2 \bigcirc \bigcirc$	$a_2^{\mathrm{H}_5}a_1$	Bleu

	TABLEAU II (suite)		
Exem. Composant diazotable.	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
131 CC N S NIH 2	OH2 CH2CO	()-so₂-oc₂H5	Bleu
132	CH2CH2-CN CH2CH2-CN CH3	CH ₂ =CH-CONH ₂	
133 G ₃ H ₇ -CO-NH \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	C-N C2H5 CH2ON	C2H5-Br	.
134	Christian H	сн ₃ —{	.
135 C1-(CO-NH C) NH2	OCH ₃ O ₂ H ₅ OH ₂ -CH ₂ -CN	(°2 ^H 50)2 ^{SO} 2	• • • • • • • • • • • • • • • • • • •

	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile	Bleu	Violet	Bleu	=	Violet
	Agent de quaternisation	сн ₃ -{}-so ₂ -осн ₃	CH2=CH-CO-NH2	(c ₂ H ₅ 0) ₂ SO ₂	C ₂ H ₅ Br	нсоо-но= ² но
TABLEAU II (suite)	Copulant	$\left\langle \begin{array}{c} c_2 H_5 \\ \\ C H_3 \end{array} \right\rangle$	c ₆ H ₅	$\left\langle \begin{array}{c} c_2^{H_5} \\ \\ \\ c_{H_3} \end{array} \right\rangle \left\langle c_{H_2} - c_{H_2} \right\langle \left\langle c_{H_2} \right\rangle \left\langle c_{H_3} \right\rangle \left\langle c_{H_3$	Ch2-ch2-cn	C, H, C, H,
	Exem. Composant diazotable	136 C1 - CO-MH - NH2	137 "	138 CH ₃ -0-0C-NH S -NH ₂	139	140 "

	_		_	
	•	"	7	۱
	1	Û	Ū	
	j	È	i	
•	_	ř	i	
	7	,	1	
	3	7	j	
	î	ľ	ń	
		٠	•	
	•			
	CITY IN CITE STATE		١	
:	ŀ		1	
-	i)	
		٠	ø	•
	•	۰	٠	
	ľ	Ż	ì	
	ŝ	•	1	
	ć	ľ	١	
	•		ä	
	Ľ	٠	ŧ	
	E		Ì	

			acrylonitrile
41 CH ₃ -0-00-WH	C-N C3H7	(_)-so2-0-cH3	Bleu
42 C ₃ H ₇ 00C _{NH}	CH2CH2OH	(02H50)2802	•
43	CH ₃ CH ₂ CH ₂ C		•
44	00H ₃	C)-cH2-c1	
45		сн ₃ ——30 ₂ -ос ₂ н ₅	= J
	CH ₂ C ₄ H ₉		

	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile	Violet	E	Bleu	.	Violet
	Agent de quaternisation	GH ₂ =CH−CO−NH ₂	(c ₂ H ₅ 0) ₂ 80 ₂	=	н (Д-сн ₂ сл	$c_2^{\mathrm{H_5Br}}$
TABLEAU II (suite)	Copulant	c ₆ H ₅	C ₆ H ₅	CH ₃ CH ₃ H	C-N CH2-CH2-OH	C, H-CH-S
	Exem. Composant diazotable $_{ m N}^{ullet}$	C ₃ H ₇ OOC WH	.	Co-nH Co-nH ₂	=	E
	Exem.	146	147	8	149	150

	TABLEAU II (suite)		
Exem. Composant diazotable N°	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
С ₂ H ₇ -со-ин С У У У У У У У У У У У У У У У У У У	O-N CH2CH2-C	CHZ=CH-CO-NH2	Bleu
152	CH2 CH2-CN	(₀₂ H ₅ 0) ₂ So ₂	• • • • • • • • • • • • • • • • • • •
153		()-0H₂-01	•
154		(c ₂ H ₅ 0) ₂ So ₂	•
155 [8]-со-мн	CH2-N CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-	C2H5-Br	=

PABLEAU II (Suite)

CH2-C1 CH2-CH2-C1 CH2-CH-CN CH2-CH-CO-NH2 CH2-CH-CH2-CH-CH2	$\begin{cases} \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	°Z	N	Copulant Gentales de Guaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrolonitrile
" $ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	" $ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	156) 1H2	Violet
$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array}\\ \end{array}\\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array}\\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\$	" C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5} C_{2H_5}	15,		CH2-CH2	
CH ₂ Cu ₂ cu ₂ C _H ₅	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$. 72		C2H5	-NH2 "
	•	· .	Š	Ch2Ch2	=CH ₂

·.				•
Exem.	Composant diazotable	Copulant	Agent de quaternisation	Nuance de teinte sur poly- acrylonitrile
192	C)-00-NH S	$\left\langle \begin{array}{c} c_2 H_5 \\ \end{array} \right\rangle \left\langle \begin{array}{c} c_2 H_5 \\ \end{array} \right\rangle$	ол-сн2-сн=он2	Bleu
162		СH. Соди - ОН	Br-0H2-CH=0H2	

Exemple 163

5

10

15

20

25

30

Si l'on opère comme décrit dans l'exemple 1 et si, après 'sa quaternisation, on dissout le colorant isolé dans 500 parties d'eau, on obtient après addition de chlorure de sodium et d'une solution de chlorure de zinc, filtration et séchage, le colorant de formule :

$$C_{2}H_{5}$$
 (+) $C_{2}H_{5}$ $C_{2}H_{5}$ $C_{2}H_{5}$

qui teint les marchandises textiles en polyacrylonitrile en un bleu foncé ayant de très bonnes solidités à la lumière et au mouillé.

De façon analogue, on peut transformer en sels doubles dérivant du chlorure de zinc les colorants décrits dans les exemples 2 à 162.

Exemple 164

Processus de teinture du polyacrylonitrile et de fibres de polyamides modifiés par des acides (du type "Dye 1") :

On forme une pâte avec 0,1 partie du colorant produit selon l'exemple.1 et avec deux parties environ d'eau, en ajoutant éventuellement un peu d'acide acétique, et l'on dissout par addition de 50 parties d'eau chaude. A ce bain de teinture, on ajoute encore 0,5 à 2 grammes de "Avolan IS" (produit de condensation de l'acide naphtalène-sulfonique et du formaldéhyde) et l'on complète par addition d'eau froide jusqu'à 500 parties. On ajuste à 4,5 - 5 la valeur du pH du bain de teinture par d'addition d'acide acétique ou d'acétate de sodium. Dans ce bain de teinture, on maintient en mouvement constant 10 grammes d'une pièce ou d'un morceau en fibres de polyacrylonitrile ou en fibres de polyamide modifié par un acide, cependant que l'on élève en trente minutes la température jusqu'à 100° Celsius. A la température du bouillon ou de l'ébullition, on teint durant soixante minutes, puis on rince la

marchandise à l'eau froide, et on la sèche ensuite à 60° - 70° C. Pour la teinture de fibres de téréphtalate de poly-glycol modifié par un acide (du type "Dacron 64"), on ajoute encore au bain de teinture un véhicule, par exemple 1 à 3 parties d'un ester d'acide oxycarboxylique aromatique ou de diphényle.

Procédé d'impression :

10

On imprime une étoffe de polyacrylonitrile à l'aide d'une pâte d'impression qui a été produite de la façon suivante :

Sur 30 parties en poids du colorant répondant à la formule donnée dans l'exemple I, 50 parties en poids de thio-diéthylèneglycol, 30 parties en poids de cyclohexanol et 30 parties en poids d'acide acétique à 30 pour cent, on verse 330 parties en poids d'eau chaude et l'on ajoute la solution ainsi obtenue dans 500 parties en poids de gomme cristal (gomme arabique comme épaississant). On ajoute finalement encore 30 parties en poids d'une solution de nitrate de zinc.

On sèche l'impression obtenue, on la soumet à trente minutes de vaporisage et puis on la rince. On obtient une impression bleue ayant de très bonnes propriétés de solidité.

REVENDICATIONS

· l - Colorants azoïques cationiques, caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule générale :

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R-CO-1 \\ R_2 \\ R_3 \end{bmatrix} = N-K$$
 (+)

5

10

20

où, lorsqu'ils sont pris séparément, R est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogène, un radical méthyle substitué, un radical alkyle contenant au moins 2 atomes de carbone, un radical alcoxy, cycloalkyle, aryle, aralkyle et hétérocyclique; R₁ est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogène, un radical alkyle et un radical aralkyle; et, lorsqu'ils sont reliés ensemble, R et R₁ forment un hétérocycle; R₂ est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle et un radical alcoxy; R₃ est choisi dans l'ensemble formé par un radical alkyle, alcényle, alcynyle ou aralkyle; K est le radical d'un copulant; An (-) est un anion; et les radicaux cycliques et acycliques peuvent comporter des substituants choisis parmi les substituants non ionogènes et les groupes carboxyles.

2 - Colorants azolques cationiques caractérisés en ce qu'ils répondent à formule générale :

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R_2 \\ R_3 \end{bmatrix}$$
 (+)
$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R_2 \\ R_3 \end{bmatrix}$$

où R, R_1 , R_2 , R_3 et An (-) ont le sens indiqué à la revendication 1 ; K est un radical répondant à l'une des formules suivantes :

où RA est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogêne, un atome d'halogène, un radical alkyle et un radical alcoxy; R5 est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle, alcoxy et acylamino; R6 est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogène, un radical alkyle et un radical aralkyle ; R, est choisi dans l'ensemble formé par un radical alkyle, aralkyle et aryle ; Rg est choisi dans l'ensemble formé par un radical alkyle et un radical aryle ; $R_{\mathbf{q}}$ est choisi dans l'ensemble formé par un atome d'hydrogene, un radical alkyle et un radical aralkyle ; R, est choisi dans l'ensemble formé par un radical alkyle, cyano, halogeno et nitro, n est un nombre entier valant 0 à 2 et les substituants R à R₁₀, dans la mesure où ils présentent des radicaux alkyles et aryles, peuvent comporter d'autres substituants non ionogènes.

3 - Colorants azolques cationiques, caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule générale :

$$\begin{bmatrix} R_{11}-GO-NH & & & \\ R_{12} & R_{14} & R_{16} \end{bmatrix} (+)$$

$$R_{12} & R_{14} & R_{16}$$

où R_{11} représente un radical choisi parmi les radicaux : $-C_2H_5$, $-C_3H_7$, $iso-C_3H_7$, $iso-C_4H_9$, $sec.-C_4H_9$, $ter-tio-C_4H_9$, $-CH_2-0-C_6H_5$, $-CH_2-C_6H_5$, C_6H_5 , $-C_6H_4$ Cl-(p), C_6H_3 Cl₂-(2,5) , $-C_6H_4$ -CH₃-(o, m et p) , $-C_6H_4$ -O-CH₃-(p) , -O-CH₃ , -O-C₂H₅; R_{12} est choisi dans l'ensemble formé

par un radical alkyle ayant l à 4 atomes de carbone, 2-cyanéthyle, 2-carbamoyléthyle et benzyle; R_{13} est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, de chlore et de brome et un radical méthyle, éthyle, méthoxy et éthoxy; R_{14} est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un radical méthyle, éthyle, méthoxy et éthoxy, un atome de chlore et de brome, un radical acétylamino, méthylsulfonylamino et benzoylamino; R_{15} est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un radical alkyle ayant l à 4 atomes de carbone et un radical benzyle; R_{16} est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un radical alkyle ayant l à 4 atomes de carbone, un radical benzyle ou phényle; et An est un anion.

4 - Colorants azolques cationiques caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule générale :

10

15

20

25

$$\begin{bmatrix} R_{11}-CO-NH & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & &$$

où R_{11} et R_{12} ont le sens indiqué à la revendication 3; R_{17} est choisi dans l'ensemble constitué par un radical méthyle, éthyle et phényle; R_{18} est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène et un radical méthyle, bêta-cyanéthyle, bêta-carbamoyl-éthyle et bêta-carboxy-éthyle; et $An^{(-)}$ est un anion.

5 - Colorants cationiques selon la revendication 1, caractérisés en ce que R est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un radical méthyle substitué, un radical alkyle contenant au moins 2 atomes de carcone, un radical alcoxy, cycloalkyle, aralkyle et hétérocyclique.

6 - Procédé de production de colorants azoïques cationiques de formule générale :

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R-CO-N \\ R_2 \\ R_3 \end{bmatrix}$$
 (+)
$$An^{(-)}$$

60, lorsqu'ils sont pris isolément, R est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un radical méthyle substitué, un radical alkyle contenant au moins 2 atomes de carbone, un radical alcoxy, cycloalkyle, aryle, aralkyle et hétérocyclique, et R₁ est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un radical alkyle et un radical aralkyle ; et lorsqu'ils sont liés ensemble, R et R₁ complètent un hétérocycle ; R₂ est choisi dans l'ensemble constitué par un atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle et un radical alcoxy ; R3 est choisi dans l'ensemble constitué par un radical alkyle, alcênyle, alcynyle et aralkyle; K est le radical d'un copulant; et An (-) est un anion ; et les radicaux cycliques et acycliques peuvent contenir des constituants choisis parmi les substituants non ionogènes et les groupes carboxyles), caractérisé en ce qu'on diazote des amino-benzothiazoles de formule générale

on copule avec des copulants de formule :

ĶН

et l'on fait réagir avec un agent de quaternisation de formule générale :

$R_3 - X$

(où X est un groupe scindable sous forme de l'anion An (-)).

7 - Procédé pour teindre, imprimer et colorer dans leur masse des marchandises constituées entièrement ou de façon prédominante par des polymères choisis parmi des nitriles insaturés polymérisés comme l'acrylonitrile et le cyanure de vinylidène, des polyesters modifiés par un acide ou des polyamides modifiés par un acide, ce procédé étant caractérisé en ce que l'on utilise des colorants selon l'une quelconque des revendications 1 à 5.

8 - Marchandises constituées entièrement ou de façon prédominante en des polymères choisis parmi des nitriles insaturés polymérisés comme l'acrylonitrile et le cyanure de vinylidène, des polyesters modifiés par un acide et des polyamides modifiés par un acide, ces marchandises étant caractérisées en ce qu'elles ont subi un traitement choisi parmi la teinture, l'impression et la coloration dans la masse, effectué à l'aide d'au moins un colorant selon l'une quelconque des revendications l à 5

10

15

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
GRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.